◎ 公開特許公報(A) 平2-25447

®Int. Cl. ⁵	識別	記号 庁内整理番	号	❸公開	平成2年(19	90)1月26日
5 5	7/03 1/43 1/44 1/47	7457—4 7327—4 7327—4 7327—4	H H			
C 11 C C 12 P	7/47 3/00 7/64 7/64	7106—4 7106—4 6926—4	H			
//(C 12 P)	1,704 1:72)	6712-4		請求 謂	音求項の数 1	(全7百)

ᡚ発明の名称 高度不飽和脂肪酸類の製造方法

②特 願 昭63-172691

②出 願 昭63(1988)7月13日

@発	明	者	楯	Л		踚	茨城県つくば市春日2丁目20番3号
@発	明	者	田	中	幸	久	茨城県つくば市天久保2丁目6番3号
@発	明	者	大		寿	恵	茨城県つくば市天久保3丁目12番3号
@発	明	者	野		泰	久	茨城県北相馬郡藤代町宮和田531番地
個発	明	者	船	田		Œ	茨城県つくば市梅園2丁目24番5号
⑦出	願	人	日之	本油脂	株式会	≹社	東京都千代田区有楽町1丁目10番1号
個代	理	人	弁理	土 丸	上橋 第	き子	

明 細 魯

 発明の名称 高度不飽和脂肪酸類の製造方法

2. 特許請求の範囲

無油をキャンディダ(Candida)族園由来のリパーゼにより加水分解し、得られた分解混合の格を脂肪酸とグリセリドとに分離し、これらの各成分について低級アルキルエステル化成分を強し、分を強し、ならに分子蒸留法、超臨界炭酸ガス抽出法または液体クロマトグラフィーとのいう、上記グリセリド成分からドことを特徴とする高度不飽和脂肪酸類の製造方法。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、高純度のエイコサペンタエン酸、ド コサヘキサエン酸またはそれらの低級アルキルエ ステル類の新しい濃縮分離方法に関する。

(従来の技術)

生体内の重要な生理活性物質である町型のプロスタグランジンなどへの変換が予想され、各種の生理活性能を発現することが知られている。特にエイコサベンタエン酸には、血小板の凝集を阻とし、血中コレステロール値、中性脂質値を下げる働きがあり、高血圧症、高コレステロール血症、中性脂質値を下げる働きがあることが頻整などに効果があることが知られている。又ドコサヘキサエン酸にもエイコサベンタエン酸と同様の働きがあることが知らいるが、そのほかにドコサヘキサエン酸は暗や目の網膜に多く含まれており、その機能が注目されている。

このようにエイコサペンタエン酸やドコサヘキ サエン酸は重要な脂質成分であり、その利用も医 薬、健康食品などとして色々考えられ、高濃度の 精製品の開発が期待されている。

エイコサベンタエン酸やドコサヘキサエン酸の

生化学的価値が認められているにもかかわらず、 これらの化学合成は極めて困難であるため、天然 の原料から抽出、精製することが行われている。 例えば尿紫付加法、分子蒸留法、超臨界炭酸ガス 抽出法、液体クロマトグラフィー法等が個々に実 締されている。

(発明が解決しようとする課題)

`^

無油はエイコサベンタエン酸およびドコサヘキサエン酸を多く含む天然油脂であるが、魚油中にはその他の脂肪酸類も多く含まれているため、エイコサベンタエン酸とドコサヘキサエン酸とを要する。その理由として、魚油中にはエイコサベンタエン酸およびドコサヘキサエン酸の類似物が含まれており、それらがエイコサベンタエン酸やドコサヘキサエン酸と類似学動を起こすため、これらの分取が困難であった。

また、エイコサペンタエン酸とドコサヘキサエン酸も互いに似た挙動を示すため、従来からある 分取型高速液体クロマトグラフィーでは、魚油を 原料としてエイコサベンタエン酸とドコサヘキサ エン酸とを大量に高温度で濃縮することは、原料 、組成が複雑なため、コスト的に問題があった。

また、従来からの蒸留法などでも、同様に原料 組成が複雑なため、収率の低下が生じていた。

本発明は、上記課題を解決するもので、安価で 人手しやすい天然原料である魚油から、簡単な操作によりエイコサベンタエン酸またはドコサヘキ サエン酸あるいはそれらのエステル類を濃縮分離 する方法を提供することを目的としている。

(課題を解決するための手段)

本発明は、魚油をキャンディタ(Candida)族園由来のリパーゼにより加水分解し、得られた分解 混合物を脂肪酸とグリセリドとに分離し、これらの各成分について低級アルキルエステル化し、ついで尿素付加法により高度不飽取界炭酸ガス抽出の分類となる。 または液体クロマトグラフィー法のいずれかの放法を用いて濃縮精製することにより、上記脂肪酸成分からエィコサベンタエン酸またはそのエステ

3

ルを、上記グリセリド成分からドコサヘキサエン 酸またはそのエステルを得ることを特徴とする高 度不飽和脂肪酸類の製造方法である。

本発明において原料に用いる魚油は特に制限はないが、俗に青みの魚といわれているイワシ、サバ、サンマ、カツオ、マグロなどが好ましい。一般にこれらの油脂の脂肪酸組成は C 14:0;5.9 %、C 16:0;15.9%、C 18:1;6.6 %、C 18:0;2.5%、C 18:1;13.6%、C 18:2;1.2 %、C 18:4;2.5 %、C 20:1;8.6 %、C 20:4;0.9 %、エイコサベンタエン酸;12.9%、C 22:1;7.8 %、C 22:5;1.9 %、ドコサヘキサエン酸;8.8 %、C 24:1;1.0 %、その他約10%であるが、この数値は魚種、季節、産地によりいろいろと異なる。

本発明者らは、このような組成を持つ魚油から エイコサベンタエン酸、またはドコサヘキサエン 酸あるいはそれらのエステルを効率よく取り出す ために、以下のような手段を見出した。

まず魚油を、ドコサヘキサエン酸を加水分解し にくい特性を持つキャンディダ (Candida)族由来 リパーゼでかけると、ドレースを発生されている。、ドレースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生されている。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを発生がある。、アースを表している。では、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。では、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表している。のは、アースを表しいる。のは、アースを表しなる。のは、アースを表しなる。のは、アースを表しなる。のは、アースを表しなる。のは、アースを表しなる。のは、アースを表し

ついで上記の各々の成分について低級アルコー ル中で少量の触媒 (塩酸、硫酸等) の存在下でエ ステル化して脂肪酸低級アルキルエステルを得る。

また、上記のグリセリド画分を低級アルコール 中で少量の触媒(ナトリウムメチラート、水酸化 ナトリウム、水酸化カリウム等)の存在下でアル コリシスして同様に脂肪酸低級アルキルエステル

6

を得る。

本発明においては上記の工程の後、さらに分子 蒸留法、超臨界炭酸ガス抽出法または液体クロマ トグラフィー法のいずれかの方法を用いて濃縮精 製工程を実施する。

分子蒸留法は、低級アルコールのエステルと成

した脂肪酸エステルを、1×10⁻³~3×10⁻²mH8 に波圧下、100~150 ℃に加熱し、各脂肪酸エステルの沸点の差を利用して分離する方法である。 この工程を複数回くりかえすと、より高純度の製品が得られる。

超臨界炭酸ガス抽出法は、炭酸ガスを温度31.1~100 ℃、圧力75.2~200 ㎏/ cd で超臨界状態にし、各脂肪酸エステルの超臨界炭酸ガスへの溶解度の差により抽出分別する方法である。

液体クロマトグラフィー法は、通常の液体クロマトグラフィーあるいはオープンカラムのクロマトグラフィー等があり、溶離液としてはヘキサン、ヘキサン/アセトン、ヘブタン、オクタン等が使用でき、カラム充塡材としてはステアリルメタクリレートボリマーゲル、メタクリルをメチルーエチレングリコールジメタクリレートボリマーゲル等が使用できる。他にカラム充塡材を用いない遠心液々クロマトグラフィーがある。

遠心液々クロマトグラフィーは、液体混合物の

7

原液に比重の異なる2種の溶剤を作用させて、混 合物の中のある特定の物質を他の物質から分離す る方法である。液々抽出の特徴は原液と溶剤の二 **暦を形成して、この二層を比重の差により分離す** ることであって、進心力を用いて短時間で希望す る物質を選択的に溶剤層に移動分離することがで きる。魚油の分解物の精製には、n-ヘキサンを 移動相、アセトニトリルまたは90%エタノールを 固定相とし、移動相で溶出する成分を正溶出画分 とし、送液方向を反転し固定相を送液して固定相 内に残留する成分を反転溶出画分とする。なお、 本発明の実施例では、遠心液々分配クロマトグラ フモデルCPC-LLN(三鬼エンジニアリング 関)を用い、分配カートリッジ250W型を使用して 回転数700~900、送液速度1.0~3.0 配で分画 した.

(発明の効果)

本発明のように魚油を原料として、特定のリパーゼでエイコサベンタエン酸とドコサヘキサエン酸を選択加水分解し、分離処理を行うことにより、

(実施例)

以下、実施例に基づいて本発明を具体的に説明する。

実施例1

魚油 5 kgと水2.5 kgを30 ℓ 容量の反応釜に入れ、 5000ユニットのキャンディダ・シリンドラセ (Candida cylindracea) 由来リパーゼを500 æℓ の水に溶かしたものを加え、37でに保温しながら回転攪拌し24時間反応させた。分解物にヘキサン11 & を加え分層させ、下層を抜き去った後、ヘキサン層を温水で洗い酵素を洗い落とした。これにエタノール5.2 & と水 2 & を加え、さらに 1 Nの水酸化ナトリウム水溶液11.5 & を滴下攪拌後、静置して上層からグリセリド画分880gを得た。下層は塩酸を加えて脂肪酸を遊離させ、3550gの脂肪酸画分を得た。

مز

それぞれの画分中のエイコサベンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度は、ガスクロマトグラフィーによる分析の結果、グリセリド画分がエイコサベンタエン酸5.2 %、ドコサヘキサエン酸40.7%、脂肪酸画分がエイコサベンタエン酸15.6%、ドコサヘキサエン酸1.3 %であった。

グリセリド画分500gに500gのエタノールと5gの水酸化カリウムを加え、リフラックス下2時間エステル交換し、塩酸で中和し水洗後、脂肪酸エステルを1.5gのヘキサンで抽出した。ロータリーエパボレータで脱溶媒後、460gの脂肪酸エステ

ルを回収した。その中から脂肪酸エステル200g、 尿素800gおよびヘキサン1600ml、メタノール48ml を攪拌機の付いたフラスコに仕込み、2時間室温 で攪拌しながら反応させた。付加体を濾別、ヘキ サンで洗浄し、濾液と洗浄液をロータリーエバポ レータで減圧下脱溶剤し、104gの濃縮エステルを 得た。

濃縮エステルのエイコサペンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサペンタエン酸9.1 %、ドコサヘキサエン酸72.7%、その他18.2%であった。 更にこのうちの52gを分子蒸留(3×10⁻³ ma Hg、 :95℃)にかけ、それを2回繰り返すことにより、 29.2gの高純度ドコサヘキサエン酸エチルエステル(エイコサペンタエン酸1.3 %、ドコサヘキサエン酸97.8%、その他0.9 %)を得た。このうちの10gをとり、メタノール50㎡、KOH3g、水0.5gを加え、リフラックス下3時間加水分解し、 塩酸で中和後、500 ㎡のヘキサンで抽出し、8.5gの高純度ドコサヘキサエン酸を得た。

1 1

また、脂肪酸画分500gに500gのエタノールと硫酸5gを加え、リフラックス下2時間エステル化し、水洗後脂肪酸エステルを1.5gのヘキサンで抽出した。ロータリーエバボレータで脱溶媒後、440gの脂肪酸エステルを回収した。その中から脂肪酸エステル200g、尿素800gおよびヘキサン1600元以、メタノール48元を攪拌機のついたフラスコに仕込み2時間室温で攪拌しながら反応させた。付加体を濾別、ヘキサンで洗浄し、濾液と洗浄液をロータリーエバボレータで減圧下脱溶剤し、50gの濃縮エステルを得た。

濃縮エステルのエイコサペンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサペンタエン酸60.2%、ドコサヘキサエン酸5.1%、その他34.7%であった。更にこのうちの25gを分子蒸留(3×10^{-3 mall g}、95で)にかけ、それを2回繰り返すことにより、脂肪酸画分から12.3gの高純度エイコサペンタエン酸5.5%、ドコサヘキサエン酸2.6%、その他2.7%)

i 2

を得た。このうちの10gをとり、メタノール50 ml、 KOH3g、水0.5gを加え、リフラックス下3時 間加水分解し、塩酸で中和後、100 mlのヘキサン で抽出し、7.9gの高純度エイコサベンタエン酸を 得た。

実施例2

実施例1で得た尿素付加後のドコサヘキサエン酸濃縮エステル(エイコサベンクエン酸9.1 %、ドコサヘキサエン酸72.7%、その他18.2%)52 g を液体クロマトグラフィー(ステアリルメタクリレートポリマーゲルカラム、溶離液ヘキサン)で分画し、8.3gの高純度ドコサヘキサエン酸エステル(エイコサベンタエン酸0.8 %、ドコサヘキサエン酸98.5%、その他0.7 %)を得た。

また、実施例1で得た尿素付加後のエイコサベンタエン酸濃縮エステル(エイコサベンタエン酸60.2%、ドコサヘキサエン酸5.1 %、その他34.7%)25gを液体クロマトグラフィー(ステアリルメタクリレートポリマーゲルカラム、溶離液ヘキサン)で分画し、5.6gの高純度エイコサベンタエ

 ン酸エチルエステル (エイコサベンタエン酸97.7%、ドコサヘキサエン酸1.1%、その他1.2%)を得た。

実施例3

実施例1と同様に無油をリパーゼで分解した後、400gの分解物にヘキサン880 mtを加え分層させ、下層を抜き去った後、ヘキサン層を温水で洗い酵素を洗い落とした。これにエタノール420 mtと水160 mtを加え、更に1Nの水酸化ナトリウム水溶液920 mtを滴下攪拌後静置して上層からグリセリド西分70gを得た。下層は塩酸で中和し、遊離した脂肪酸画分305gを得た。

それぞれの画分中のエイコサペンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、グリセリド画分がエイコサペンタエン酸4.8 %、ドコサヘキサエン酸38.8%、脂肪酸画分がエイコサペンタエン酸14.7%、ドコサヘキサエン酸2.0 %であった。

グリセリド西分50gに50gのエタノールと0.5g の水酸化カリウムを加え、リフラックス下2時間 エステル交換し、塩酸で中和し水洗後、脂肪酸エステルを150 m2のヘキサンで抽出した。ロータリーエパポレータで脱溶媒後、45gの脂肪酸エステル10g、尿素40gおよびヘキサン80m2、メタノール2.4 m2を攪拌機の付いたフラスコに仕込み、2時間を提供しながら反応させた。付加体を減別、ヘキサンで洗浄し、滤液と洗浄液をロータリーエパポレータで減圧下脱溶剤し、5.1gの濃縮エステルを得た。

濃縮エステルのエイコサベンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサベンタエン酸8.7 %、ドコサヘキサエン酸69.9%、その他21.4%であった。これを更に遠心液々クロマトグラフィー(分配液 n - ヘキサン:90%エタノール=1:1、操作温度20℃、回転数800rps)で分画し、2.8gの高純度ドコサヘキサエン酸エチルエステル(エイコサベンタエン酸0.9 %、ドコサヘキサエン酸95.8%、その他3.3 %)を得た。

1 5

16

脂肪酸画分50gに50gのエタノールと0.5gの磁酸を加え、リフラックス下2時間エステル化し、水洗後、脂肪酸エステルを150 ㎡のヘキサンで抽出した。ロータリーエバポレータで脱溶媒後、40gの脂肪酸エステルを回収した。その中から脂肪酸エステル10g、尿素40gおよびヘキサン80㎡、メタノール2.4 ㎡を攪拌機の付いたフラスコに仕込み、2時間室温で攪拌しながら反応させた。付加体を濾別、ヘキサンで洗浄し、滤液と洗浄液をロータリーエバポレータで減圧下脱溶剤し、2.6gの濃縮エステルを得た。

濃縮エステルのエイコサベンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度は、ガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサベンタエン酸58.6%、ドコサヘキサエン酸4.5%、その他36.9%であった。これを更に遠心液々クロマトグラフィー(分配液 n ーヘキサン:90%エタノール=1:1、操作温度20℃、回転数800rpm)で分画し、1.7gの高純度エイコサベンタエン酸エチルエステル(エイコサベンタエン酸93.3%、ドコサヘキサエン酸4コサベンタエン酸93.3%、ドコサヘキサエン酸

4.9 %、その他1.8 %)を得た。 実施例 4

魚油 5 kg と水 2.5 kg を 30 l 容量の反応釜に入れ、1000ユニットの実施例 1 と同じリバーゼを 500 kg の水に溶かしたものを加え、37 でに保温しながら回転攪拌し、6 時間反応させた。分解物にヘキサン11 l を加え分層させ、下層を抜き去った後、ヘキサン層を温水で洗い酵素を洗い落とした。これにエタノール 5.2 l と水 2 l を加え、更に 1 Nの水酸化ナトリウム水溶液 7.5 l を滴下攪拌後、静置して、上層からグリセリド画分 1800 g を得た。下層は塩酸を加えて脂肪酸を遊離させ、2250 g の脂肪酸画分を 得た。

それぞれの画分中のエイコサペンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、グリセリド画分がエイコサペンタエン酸16.2%、ドコサヘキサエン酸21.5%、脂肪酸画分がエイコサペンタエン酸9.8 %、ドコサヘキサエン酸1.9 %であった。

このうちグリセリド画分500gを実施例1と同様

の方法でエチルエステル化し、440gのエステルを得た。このエステル100gを実施例 1 と同様の方法で尿素付加し、濃縮エステルを43g回収した。濃縮エステルのエイコサペンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサペンタエン酸33.2%、ドコサペンタエン酸46.1%、その他20.7%であった。更にこれを超臨界炭酸ガス抽出法(55 ℃、120 ㎏/ ៤1)を用いて分面し、19.5gの高純度ドコサヘキサエン酸エチルエステル(エイコサペンタエン酸7.5%、ドコサヘキサエン酸88.2%、その他3.3%)を得た。

また、脂肪酸画分500gを実施例1と同様の方法でエチルエステル化し、430gのエステルを得た。このエステル100gを実施例1と同様の方法で尿素付加し、濃縮エステルを19.6g回収した。濃縮エステルのエイコサベンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマドグラフィーによる分析の結果、エイコサベンタエン酸45.9%、ドコサヘキサエン酸8.7%、その他45.4%であった。更にこ

れを超臨界炭酸ガス抽出法(55℃、120 kg / cd)を用いて分画し、9.5gの高純度エイコサペンタエン酸エチルエステル(エイコサペンタエン酸82.3%、ドコサヘキサエン酸3.4%、その他14.3%)を得た。

実施例 5

実施例4と同様に無袖を分解した後、400gの分解物にヘキサン880 wtを加え分層させ、下層を抜き去った後、ヘキサン層を温水で洗い酵素を洗い酵素とした。これにエタノール420 wtと水160 wtを加え、更に1Nの水酸化ナトリウム水溶液920 wtを滴下攪拌後、静置は塩酸で中和し、遊離したりが酸面分160gを得た。それぞれの西分中のエイン酸、ドコサヘキサエン酸湿度はカスクロマトグラフィーによる分析の結果、グリセリトの一方がエイコサペンタエン酸15.5%、ドコサヘキサエン酸20.8%、脂肪酸面分がエイコサペンタエン酸10.6%、ドコサヘキサエン酸1.5%であった。

19

このうちグリセリド面分50gを実施例3と同様を の方法でエチルエステル化し、43gのエステル 得た。このエステル10gを実施例3と同様にステル 行加し、4.2gのドコサヘキサエン酸濃タエンテル で得た。濃縮エステルのエイコサベンタエンション・インではガスクロマトグラ31.5 %、ドコサヘキサエン酸44.8%、その他23.7%で あった。全量の濃縮エステルを、200 mdのスナイー プンカラムでヘキサン/アセトン=8/2のキサンンカラムでヘキサン/アセトン=8/2のキサンンカラムで有製し、0.8gの高純度ドコケエン酸 エン酸エチルエステル(エイコサベンクエン酸 1.3 %、ドコサヘキサエン酸93.3%、その他5.4

また、脂肪酸画分50gを実施例3と同様の方法でエチルエステル化し、41gのエステルを得た。このエステル10gを実施例2と同様の方法で尿素付加し、2.3gのエイコサベンタエン酸濃縮エステルを得た。濃縮エステルのエイコサベンタエン酸、

%) を得た。

2 0

ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサペンタエン酸43.9%、ドコサヘキサエン酸7.7%、その他48.4%であった。全量の濃縮エステルを、100元のスチレンジビニルペンゼン共重合体樹脂を充塡したオープンカラムでヘキサン/アセトン=8/2の混合溶媒を用いて精製し、0.3gの高純度エイコサペンタエン酸45.2%、ドコサヘキサエン酸2.5%、その他12.3%)を得た。

比較例 1

無油500gをエタノール500g、KOH500gで実施例1と同様の方法でエチルエステル化し、470gのエステルを得た。そのうちの100gを実施例1と同様の方法で尿素付加し、濃縮エステルを28.1g回収した。濃縮エステルのエイコサペンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサペンタエン酸42.9%、ドコサヘキサエン酸25.3%、その他32.7%であった。

これを実施例1と同条件で2回繰り返し分子蒸留し、9.5gのドコサヘキサエン酸画分(エイコサペンタエン酸28.4%、ドコサヘキサエン酸46.4%、その他25.2%)を得た。

また、実施例 1 と同条件下で 2 回繰り返し分子 蒸留し、11.3g のエイコサベンタエン酸画分(エ イコサベンタエン酸74.3%、ドコサヘキサエン酸 18.6%、その他7.1 %)を得た。

キャンディダ族菌由来のリパーゼによる処理を しないので、実施例1に比して目的物の純度が低 いことがわかる。

比較例 2

魚油 5 kgと水2.5 kgを30 le 容量の反応釜に入れ、5000ユニットのクロモバクテリウム由来リバーゼを500 mlの水に溶かしたものを加え、37℃に保温しながら回転攪拌し24時間反応させた。分解物を実施例1と同様の方法で脂肪酸とグリセリドに分画し、グリセリド画分790gと脂肪酸画分3680gを得た。

それぞれの画分中のエイコサペンタエン酸、ド

2 3

収した。その中から脂肪酸エステル400gを取り、実施例1と同様の方法で尿紫付加し108gの濃縮エステルを得た。濃縮エステルのエイコサベンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度は、ガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサベンタ エン酸38.3%、ドコサヘキサエン酸32.4%、その他29.3%であった。このうち50gを実施例1とよのの分子素留し、12.3gのエイコサベンタエン酸36.8 分下で2回繰り返し分子素留し、12.3gのエイコサベンタエン酸36.8 分により、ドコサヘキサエン酸32.4%、その他30.8%)を得た。キャンディダ族菌由来のリバーゼによる処理をしないので、実施例1に比して目的物の純度が低いことがわかる。

比較例3

比較例 2 で得た尿素付加後のドコサヘキサエン酸 濃縮エステル50 g を液体クロマトグラフィー (ステアリルメタクリレートポリマーゲルカラム、溶雕液ヘキサンで分画し、2.8gのドコサヘキサエン酸エチルエステル (エイコサペンタエン酸12.5%、ドコサヘキサエン酸62.3%、その他25.3%)

コサヘキサエン酸濃度は、ガスクロマトグラフィーによる分析の結果、グリセリド画分がエイコサベンタエン酸10.5%、ドコサヘキサエン酸10.3%、ドコサヘキサエン酸7.6 %であった。

グリセリド画分700gを実施例1と同様の方法でエチルエステル化し、664gの脂肪酸エステルを回収した。その中から脂肪酸エステル400gを取り、実施例1と同様の方法で尿素付加し、117gの濃縮エステルを得た。濃縮エステルのエイコサペンタエン酸、ドコサヘキサエン酸濃度はガスクロマトグラフィーによる分析の結果、エイコサペンタエン酸30.3%、ドコサヘキサエン酸27.2%、その他42.5%であった。このうち50gを実施例1と同条件下で2回繰り返し分子蒸留し、15.2gのドコサヘキサエン酸35.4%、その他33.4%)を得た。

また脂肪酸画分1000gを実施例1と同様の方法 でエチルエステル化し916gの脂肪酸エステルを回

2 4

を得た。

また、比較例 2 で得た尿素付加後のエイコサベンタエン酸濃縮エステル50 g を、液体クロマトグラフィー (ステアリルメタクリレートポリマーゲルカラム、溶離液へキサン) で分画し、1.2gのエイコサベンタエン酸エチルエステル (エイコサベンタエン酸65.8%、ドコサヘキサエン酸20.0%、その他14.2%) を得た。

特許出願人 日 本 油 脂 株 式 会 社代 理 人 弁理士 舟 橋 榮 子